Dritte Abtheilung.

Notizen, Briefwechsel u. s. w.

Helmt's Bemerkungen über Liquor ammonii succinci und die Anwendung des blausauren Eisenkalis als Prüfungsmittel auf Eisen.

(Aus einem Schreiben an Dr. Brandes.)

Herr Oberbergkommissair Du Menil bemerkt im B. VIII. S. 85 unseres Archivs, es sey gewiß, daß eine genaue Neutralisation der Bernsteinsäure bei Anwendung des kohlensauren Ammoniaks nicht ohne angebrachte Wärme sich bewerkstelligen lasse, wenn nur 8 Theile Wasser auf einen Theil Säure genommen würden. — Ich befand mich in einem gleichen Irrthume, als ich gedachtes Medicament zum erstenmale nach der Hannöverschen Pharmacopoe bereiten wollte. Indessen überzeugte ich mich eines andern, als ich einer Unze fein zerriebener und mit acht Theilen kalten Wassers vermischter Bernsteinsäure nach und nach das kohlensaure Ammoniak zusetzte. Die Lösung der Säure erfolgte nach den ersten

Por-

Portionen des zugesetzten Ammoniums bald und die Sättigung konnte aufs genaueste ohne alle angebrachte Wärme veranstaltet werden, selbst bei einer Temperatur von + 1 bis 2° R.

Herr Dr. Göbel sagt in seiner Arzneymittel-Prüfungslehre S. 87. daß man die Salpetersäure bei ihrer Prüfung auf Eisen bei Anwendung des blausauren Eisenkali zuvor mit Ammoniak sättigen solle. Ich halte es aber zweckmäßiger, die Säure im freien sehr verdünnten Zustande zu prüfen.

Bemerkungen über die Krystallanschüsse in bitteren Extracten, vom Hofrath und Ritter Dr. Sachse in Ludwigslust, Ehrenmitglied des Vereins.

(Aus einem Schreiben an Dr. Brandes.)

Vielleicht ist es für die Arzneywissenschaft nicht ohne Nutzen, wenn ich mir erlaube, die Herren Mitglieder unseres Vereins auf die bitteren Extracte, hinsichtlich der Salzanschüsse, welche in denenselben entstehen, aufmerksam zu machen. In dem Cardobenedikten-Extracte zeigen sich diese bekanntlich vorzüglich häufig und vielleicht ist es, ohne diesen Grund zu kennen, als erstes Uebergangsmittel, welches bei hitzigen Krankheiten den Uebergang vom Kühlenden zum Stärkenden erleichtern sollte, empfohlen worden. Es möchte daher nicht ohne Interesse seyn, wenn ein-